DN. ROYAUME DE BELGIQUE

BREVET D'INVENTION



MINISTERE DES AFFAIRES ECONOMIQUES

N°831.350 β€

Discelf. Internat. : C 07 D / A 61 E

Mis en lecture le: 14-1- 1976

Le Ministre des Affaires Economiques,

Vu la loi du 24 mai 1854 sur les brevets d'invention;

Vu le procès-verbal dressé le 14 juillet

197 5 à 15 h 40

au Service de la Propriété industrielle;

ARRÊTE:

Article 1. — Il est délimit d'la Sté dite: STATHELABO, 1, avenue de Villars, Paris (France),

repr. par l'Office Kirkpatrick-C.T. Plucker à Bruxelles,

un brevet d'invention pour : Fouveaux esters cétoniques, leurs sels, leur préparation et les sédicaments qui les renforment,

qu'elle déclare avoir fait l'objet d'une demande de brevet, non encore accordée à ce jour, déposée en France le 21 juin 1974, nº 74-21581.

Article 2. — Ce brevet lui est délivré sans examen préalable, à set risques et périls, sans parantie soit de la réalité, de la nouveauté ou du mérite de l'invention, soit de l'exoctitude de la description, et sans périlailee du footi des tiers.

Au présent arrêté demeurers joint un des doubles de la spécification de l'invention (mémoire descriptif et éventuellement dessim) signés por l'intéressé et dépotés à l'appui de sa demande de brevet.

Bruxelles, le 14 janvior 197
PAR DELEGATION SPECIALE:

V_ -.--

H

La présente invention a pour objet les composés répondant à la formule générale (I) ainsi que les sels d'addition qu'ils forment avec les acides minéraux et organiques · pharmaceutiquement acceptables:

$$R_{5} = \begin{bmatrix} R_{3} & & & \\ & I & \\ & I & \\ & & R_{4} \end{bmatrix}$$
 (1)

Dans cette formule :

5

10

25

R₁ représente soit un atome d'hydrogène, soit un groupe hydroxyle ;

R₂ représente un atome d'hydrogène ;

20 ou R₁ et R₂ peuvent former conjointement une liaison supplémentaire entre les deux atomes de carbone qui les portent ;

R₃ et R₄ identiques ou différents, représentent indé-

pendamment l'un de l'autre un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle :

alcanone selon le schéma suivant :

et'R₅ représente un alkyle inférieur renfermant de

1 à 4 atomes de carbone, par exemple un méthyle. L'invention a également pour objet un procédé de

préparation de ces nouveaux produits selon lequel on fait réa30 gir l'acide vincaminique, désoxyvincaminique ou apovincaminique ou l'un de leurs dérivés fonctionnels avec un dérivé cétonique approprié. Cette action s'effectue de préférence à une
température entre 75° et 120° au sein d'un solvant apolaire,
tel qu'un éther, un hydrocarbure, un hydrocarbure chloré, le
diméthylformamide, ou un mélange de solvants de cette nature.

Le dérivé fonctionnel peut être :

1. un halogénure d'acide que 1'on fait réagir avec une hydroxy-

(

10

Dans ce schéma R_1 , R_2 , R_3 , R_4 et R_5 ont la même signification que dans la formule (I) et X représente un atome d'halogène de préférence le chlore.

La préparation des halogénures d'acide (II) est 15 réalisée, par exemple, par transformation de l'acide en son halogénure à l'aide d'un halogénure d'oxalyle, d'un halogénure de thionyle ou d'un dérivé halogéné du phosphore.

 un sel alcalin que l'on fait réagir avec une alcanone halogénée selon le schéma suivant :

25

20

$$\begin{array}{c|c} & R_3 \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ &$$

30

Dans ce schéma R_1 , R_2 , R_3 , R_4 et R_5 ont la même signification que dans la formule (I) et M représente un atome de métal alcalin de préférence le sodium.

La préparation du sel (III) est effectuée à partir 5 de l'acide, à l'aide d'une base alcaline par exemple un hydrure.

Les exemples ci-après, qui n'ont pas un caractère limitatif, feront aisément comprendre comment l'invention peut être réalisée.

EXEMPLE 1

15

Désoxyvincaminate d'oxo-2 propyle et son oxalate

$$_{5}$$
 $\angle^{-}(I)$; $R_{1} = R_{2} = R_{3} = R_{4} = H$; $R_{5} = CH_{3}$; numéro de code :

a) A une suspension de 15 g (0,0463 mol/g) d'acide désoxyvincaminique, 300 ml de dichloro-1,2 éthane et 10 ml de pyridine, on ajoute 12 g (0,1 mol/g) de chlorure de thionyle. Ce mélange est agité pendant deux heures et la solution homogène obtenue est évaporée à siccité. On ajoute 300 ml de dichloro-1,2 éthane, 15 ml de pyridine et 15 g (0,2 mol/g) d'hydroxy-1 propanone-2 et on porte le mélange à la température du reflux pendant six heures.

La solution refroidie est lavée à l'eau, séchée sur du sulfate de sodium et filtrée. Le filtrat est traité par 3 g de noir décolorant puis filtré sur terre d'infusoire, Le filtrat obtenu est évaporé à siccité.

On recueille ainsi 9 g (Rendement : 52%) de dé-20 soxyvincaminate d'oxo-2 propyle sous forme d'une résine.

b) A une solution de 11 g (0,029 mol/g) de désoxyvincaminate d'oxo-2 propyle dans 110 ml de henzène, on ajoute une solution de 3,65 g (0,029 mol/g) d'acide oxalique dans 50 ml de méthanol. On agite pendant 2 heures puis laisse re-25 poser 15 heures. On évapore ensuite à siccité et on cristalli-

se le résidu dans un mélange d'éthanol et d'éther diéthylique l : l. On essore, on lave une fois avec le mélange de solvants puis on sèche sous vide à 80°.

On obtient ainsi 6,5 g (Rendement = 50%) d'oxalate 30 de désoxyvincaminate d'oxo-2 propyle P.F. = 160°C.

Analyse : C25H30O7N2 (470,50)

Calc %: C 63,07 H 6,47 N 5,89 O 24,57 Tr %: 62,67 6,30 5,95 24,80

35 EXEMPLE 2

Apovincaminate d'oxo-2 propyle et son oxalate

 $\[\angle \]$ (I) R₁ et R₂ = double liaison, R₃ = R₄ = H ; R₅ = CH₃₋₇ numéro de code : SL C 147

a) A une suspension de 15 g (0,0463 mol/g) d'acide apovincaninique dans 150 ml de diméthylformamide, on ajoute, peu à peu en présence d'un gaz inerte, 2,24 g d'hydrure de sodium en dispersion à 50% dans l'huile minérale. Lorsque le sel de sodium est totalement formé on filtre. Au filtrat on ajoute 5 g de chloro-l propanone-2 et on chauffe pendant 4 heures à 100° en agitant. On refroidit, on ajoute environ 150 ml d'acétate d'éthyle puis de l'eau jusqu'à la formation de deux phases. On décante la phase aqueuse et on l'extrait par de l'acétate d'éthyle. On réunit les phases organiques, on les lave à l'eau, on les sèche sur du sulfate de sodium, on filtre, on traite le filtrat par 3 g de noir décolorant, on refiltre sur terre d'infusoire et on évapore la solution obtenue à siccité.

On receuille ainsi 15 g (Rendement = 85%) d'apovincaminate d'oxo-2 propyle sous forme d'une résine.

b) A une solution de 15 g d'apovincaminate de propanone-2 dans 100 ml de benzène, on ajoute une solution de 5 g d'acide oxalique dans 60 ml de méthanol. On agite pendant 20 12 heures. On évapore à siccité, on redissout la résine obtenue dans 50 ml d'éthanol et on verse cette solution goutte à goutte en agitant dans 500 ml d'éther. On décante, on dissout le précipité à chaud dans 150 ml d'éthanol et on laisse cristalliser par refroidissement lent. On essore les cristaux, les 25 lave une fois à l'éthanol puis les sèche sous vide à 80°.

On recueille ainsi 13,75 (Rendement : 75%) d'oxalate d'apovincaminate d'oxo-2 propyle P. F. = 175°C.

Analyse: C₂₅H₂₈O₇N₂ (468,50) Calc %: C 62,89 H 6,12 N 5,87 0 25,12 Tr %: 62,38 6,08 5,70 26,25

30

L'invention comprend enfin les usages industriels et notamment pharmaceutiques des produits concernés. En effet, les principaux composés de l'invention ont été soumis à 35 des essais pharmacologiques qui ont révélé des propriétés intéressantes. La substance de référence choisie a été la vincamine.

Epreuve d'anoxie hypobare chez la souris

Des souris (souche CDL) sont maintenues dans une atmosphère appauvrie en oxygène, par réalisation d'un vide partiel (190 mm de mercure correspondant à 5,25% d'oxygène).

Le temps de survie des animaux est noté. Ce temps est augmenté par les agents capables de favoriser l'oxygénation tissulaire et en particulier cérébrale,

Les composés étudiés sont administrés, à plusieurs doses, par voie intrapéritonéale, 10 minutes avant l'essai. Les pourcentages d'augmentation du temps de survie par rapport aux valeurs obtenues chez les animaux témoins sont calculés.

La dose active moyenne (DAM), dose qui augmente
5 le temps de survie de 100% est déterminée graphiquement.

Les effets obtenus avec les composés de l'invention
ont été comparés à ceux de la vincamine. Les résultats de ces
essais sont rassemblés dans le tableau I.

TABLEAU I

25	Composés	Composés Activité protectrice sur le test de l'anoxie hypobare DAM mg/kg voie I.P.		
		Valeur absolue	Equiv. mol. de vincamine	
	SL C 123	5,3	4	
	SL C 147	5,0	4	
	Vincemine		1 .	

สก

20

10

D'après ces essais, les principaux composas de l'invention possèdent une activité anti-anoxique nettement supérieure à celle de la vincamine. Ces propriétés pharmacologiques leur confèrent donc un intérêt thérapeutique en médecine humaine et vétérinaire, 5 notamment dans le domaine des insuffisances cardio-circulatoires, cérébro-vasculaires ou respiratoires.

L'invention comprend, par conséquent, toutes compositions pharmaceutiques renfermant les composés (I) comme principes actifs, en association avec tous excipients appropriés à leur administration, lo en particulier par voie orale ou parentérale. Ces compositions pharmaceutiques peuvent également contenir d'autres substances médicamenteuses avec lesquelles les composés (I) sont pharmacolo-

Font également partie de l'invention, toutes compositions 15 pharmaceutiques rénférmant les composés (I) et/ou un de leurs sels, en association avec l'acide ascorbique, soit sous forme d'acide libre, soit sous forme d'un de ses sels connus, soit sous forme d'un complexe tel que le complexe équimoléculaire acide ascorbique-nicotinamide ou le complexe équimoléculaire acide ascorbique-20 pyridoxine, ces associations présentant l'avantage de permettre une meilleure résorption des composés (I) par le tube digestif.

giquement et thérapeutiquement compatibles.

Pour l'administration par voie orale, on utilise toutes les formes usuelles appropriées à cette voie, telles que comprimés, dragées, gélules, capsules, cachets, solutions ou suspensions buvables, le poids unitaire de principe actif pouvant varier entre

25 buvables, le poids unitaire de principe actif pouvant varier entre 0,5 et 25 mg et la posologie quotidienne entre 0,5 et 100 mg.

Pour l'administration par voie parentérale, on utilise des solutés préparés à l'avance ou extemporanément, tamponnés à pH physiologique. Ces solutés renferment, sous un volume de 30 l à 5 ml, 0,5 à 20 mg de principe actif. En pratique, on les répartit en ampoules d'une contenance de 1 à 5 ml, pour administration par injection intramusculaire ou intraveineuse, ou pour administration par infusion intraveineuse lente. La dose quotidienne par voie parentérale peut varier entre 0,5 à 100 mg.



REVENDICATIONS

1. Nouveaux dérivés de la vincamine répondant à la formule générale (I)

5 10

dans laquelle

25

30

15 R, représente soit un atome d'hydrogène, soit un groupe hydroxyle ;

représente un atoms d'hydrogène ;

peuvent aussi former conjointement une liaison supplémentaire entre les deux atomes de car-

bone qui les portent ;

20

identiques ou différents, représentent indé-R, et R, pendamment l'un de l'autre un atome d'hydro-

gène ou un groupe méthyle :

et R₅ représente un alkyle inférieur renfermant de 1 à 4 atomes de carbone, par exemple un méthyle,

ainsi que leurs sels d'addition aux acides minéraux ou organiques pharmaceutiquement acceptables.

- 2. Le désoxyvincaminate d'oxo-2 propyle et son oxalate.
- 3. L'apovincaminate d'oxo-2 propyle et son oxalate, 4. Méthode de préparation des composés spécifiés

dans l'une quelconque des revendications 1 à 3, caractérisée en ce qu'on fait réagir l'acide vincaminique, désoxyvincaminique ou apovincaminique ou l'un de leurs dérivés fonctionnels

35 avec un dérivé cétonique approprié.

5. Médicaments renfermant comme princips actif l'un au moins des composés selon l'une quelconque des revendications 1 a 3.

6. Compositions pharmaceutiques renfermant parmi leurs principes actifs l'un au moins des composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 3 associé à l'acide ascorbique ou à l'un de ses sels.

 Compositions pharmaceutiques renfermant parmi leurs principes actifs l'un au moins des composés selon l'une quelconque des revendications 1 à 3 associé à un complexe contenant l'acide ascorbique.

8. Compositions pharmaceutiques selon la revendi-10 cation 7 dans lesquelles le complexe est, soit le complexe équimoléculaire d'acide ascorbique et de nicotinamide, soit le complexe équimoléculaire d'acide ascorbique et de pyridoxine.

9. Compositions pharmaceutiques selon 1'une quel-15 conque des revendications 6 à 8 dans lesquelles les rapports entre les composés (I) et l'acide ascorbique, exprimés en poids de principes libres, sont compris entre 4/1 et 1/200. 10. Compositions pharmaceutiques selon la reven-

dication 9, dans lesquelles ces rapports sont compris entre

20 2/1 inclus et 1/5 inclus.

Bruxelles : le 14 juillet 1975. P.Pon.de: SYNTHELABO.

OFFICE KIRKPATRICK-C.T. PLUCKER. au Poor da